Family list 21 family members for: JP4234839 Derived from 17 applications.

1 HARNSTOFFDERIVATE, DEREN HERSTELLUNG SOWIE DIESE ENTHALTENDE PHARMAZEUTISCHE ZUSAMMENSETZUNGENHARNSTOFFDERIVATE, DEREN HERSTELLUNG SOWIE DIESE ENTHALTENDE PHARMAZEUTISCHE ZUSAMMENSETZUNGEN Publication info: AT115558TT - 1994-12-15

- 2 Urea derivatives and salts thereof, pharmaceutical compositions containing the same, and methods for producing the same Publication Info: AU643759 B2 1993-11-25
- 3 UREA DERIVATIVES AND SALTS THEREOF, PHARMACEUTICAL COMPOSITIONS CONTAINING THE SAME, AND METHODS FOR PRODUCING THE SAME
 Publication info: AU7276291 A 1991-09-12
- 4 UREA DERIVATIVES AND SALTS THEREOF, PHARMACEUTICAL COMPOSITIONS CONTAINING THE SAME, AND METHODS FOR PRODUCING THE SAME
 Publication Info: CA2037669 A1 1991-09-13
- 5 UREA DERIVATIVES AND SALTS THEREOF, PHARMACEUTICAL COMPOSITIONS CONTAINING SAME, AND METHODS FOR PRODUCING SAME

Publication info: CN1024790C C - 1994-06-01 CN1054766 A - 1991-09-25

- 6 Urea derivatives, their production, and pharmaceutical compositions containing them Publication info: DE69105786D D1 - 1995-01-26
- 7 Urea derivatives, their production, and pharmaceutical compositions containing them Publication info: DE69105786T T2 - 1995-04-27
- 8 Urea derivatives, their production, and pharmaceutical compositions containing them
 Publication info: DK447116T T3 1995-05-15
- 9 Urea derivatives, their production, and pharmaceutical compositions containing them

Publication info: EP0447116 A1 - 1991-09-18 EP0447116 B1 - 1994-12-14

10 Urea derivatives, their production, and pharmaceutical compositions containing them Publication info: ES2068497T T3 - 1995-04-16

11 Urea derivatives, their production, and pharmaceutical compositions containing them

Publication info: FI911189 A - 1991-09-13 FI911189D DO - 1991-03-11

- 12 Urea derivatives, their production, and pharmaceutical compositions containing them
 Publication Info: GR3015149T T3 1995-05-31
- PROCESS FOR PRODUCING UREA DERIVATIVES AND PHARMACEUTICAL COMPOSITIONS COMPRISING SUCH COMPOUNDS AS ACTIVE INGREDIENT
 Publication info: HU57712 A2 1991-12-30
 HU910784D D0 1991-09-30
- 14 UREA DERIVATIVES, THEIR PRODUCTION, AND PHARMACEUTICAL COMPOSITIONS CONTAINING THEM Publication Info: IE910780 A1 1991-09-25
- 15 UREA DERIVATIVE OR SALT THEREOF Publication info: JP4234839 A - 1992-08-24
- 16 Urea derivatives and salts thereof in method for inhibiting the ACAT

enzyme

Publication info: US5258405 A - 1993-11-02

17 Urea derivatives and salts thereof

Publication info: US5420348 A - 1995-05-30

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平4-234839

(43)公開日 平成4年(1992)8月24日

(51) Int.Cl. ⁵ C 0 7 C 275/28 A 6 1 K 31/17 31/31 C 0 7 C 275/30	識別記号 ADN AED ABX	庁内整理番号 6917-4H 8413-4C 8413-4C 8413-4C 6917-4H	FI.	技術表示箇所
			審査請求未請求	R 請求項の数 5 (全 17 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願平3-125667		(71)出願人	000006677 山之内製薬株式会社
(22)出顧日	平成3年(1991)3月	引11日	(70) Sent 4	東京都中央区日本橋本町2丁目3番11号
(31)優先権主張番号 (32)優先日	特願平2-60754 平 2 (1990) 3 月12日	3	(72)発明者	伊藤 徳樹 埼玉県浦和市大字大間木614 エンゼルハ イム東浦和第2-503号
(33)優先権主張国	日本 (JP)		(72)発明者	松田 光陽 茨城県つくば市春日 2 -35-2 エトワー ル春日403号
			(72)発明者	岩岡 清 茨城県つくば市二の宮2-5-9 ルーミ 筑波303号
			(74)代理人	弁理士 長井 省三 (外1名) 最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 尿素誘導体又はその塩

(57)【要約】

【構成】下記一般式(I)

【化1】

〔式中R 1 は少なくとも11個以上の炭素原子によるなる縮合炭素環式基を、R 2 はブリッジヘットを有していても良いシクロアルキル基を、同一又は異なった1つ又は複数のハロゲン原子、低級アルキル基、アミノ基又はモノ若しくはジ低級アルキルアミノ基で置換されていても良いフェニル基あるいはテトラヒドロナフチル基を、そしてAは単結合又は炭素数1乃至6の直鎖若しくは分枝アルキン基を意味する。〕で示される尿素誘導体又はその塩

【効果】 ACAT酵素を阻害することにより、コレステロールの吸収を抑制し、また異化排泄を促進するので、アテローム性動脈硬化等の血中コレステロールの関与する疾病の予防又は治療に有効である。

【特許請求の範囲】 【請求項1】下記一般式(I) 【化1】

$$R^{1} - A \longrightarrow 0$$

$$R^{2} \longrightarrow 0 - C \sim NH - R$$

[式中、R1 は少なくとも11個以上の炭素原子よりな る縮合炭素環式基を、R2 はプリッジヘッドを有してい ても良いシクロアルキル基を、R3 は同一又は異なった 10 1つ又は複数のハロゲン原子, 低級アルキル基, アミノ 基又はモノ若しくはジ低級アルキルアミノ基で置換され ていても良いフェニル基あるいはテトラヒドロナフチル 基を, そしてAは単結合又は炭素数1乃至6の直鎖若し くは分枝アルキレン基を意味する。] で示される尿素誘 導体又はその塩。

【請求項2】上記式(I)のR¹ がフルオレニル基であ る請求項1記載の尿素誘導体又はその塩。

【請求項3】上記式(I)のR¹がフェナントレニル基 である請求項1記載の尿素誘導体又はその塩。

【請求項4】上記式(I)のRIがフルオレニル基であ りそしてR³ が3つの低級アルキル基で置換されたフェ ニル基である請求項1記載の尿素誘導体又はその塩。

【請求項5】1-シクロヘプチル-1-(2-フルオレ ニルメチル) -3-(2,4,6-トリメチルフェニ ル) ウレア又はその塩 あるいは1-シクロヘプチル-6-トリメチルフェニル) ウレア又はその塩。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、医薬として有用な次の 一般式(I)で表される尿素誘導体又はその塩に関す る。

[0002]

【化2】

$$\begin{array}{c|c}
R^1 - A & & & \\
R^2 & & & \\
\hline
R^2 & & & \\
\hline
CO & & \\
\end{array}$$

【0003】 (式中, R1 は少なくとも11個以上の炭 40 素原子よりなる縮合炭素環式基, R2 はブリッジヘッド を有していても良いシクロアルキル基、R3 はハロゲン 原子、低級アルキル基、アミノ基又はモノ若しくはジ低 級アルキルアミノ基で置換されていても良いフェニル基 又はテトラヒドロナフチル基を、Aは単結合又は炭素数 1乃至6の直鎖若しくは分枝アルキレン基を示す。以下 同様)

[0004]

【従来の技術】血管系におけるコレステロールの沈着が

れる。このうち、アテローム性動脈硬化症は、中間及び 大動脈壁の脂質、特にコレステロールエステルの蓄積及 び肥厚に特色のある動脈硬化症の形態である。

【0005】近年、このコレステロールエステルの生成 はアシルーコエンザイムA コレステロール アシルト ランスフェラーゼ (Acyl-CoA Cholest erol acyl-transferase (ACA T)) により触媒されることが知られてきた。即ち,動 脈壁におけるコレステロールエステルの過剰蓄積はAC AT酵素の増加と関係している。従って、ACAT酵素 の阻害は、コレステロールのエステル化速度を減じ、動 脈壁におけるコレステロールエステルの多量蓄積に基づ く粥状病変の形成及び発展を抑制することが期待され

【0006】一方、食物中のコレステロールは遊離のコ レステロールとして吸収され、ACAT酵素の作用によ りエステル化されたのち, カイロミクロンの形で血液中 に放出される。従ってACAT酵素の阻害は、食物中コ レステロールの腸内からの吸収を抑制し、さらに腸内に 20 放出されたコレステロールの再吸収をも抑制することが 期待される。

【0007】英国特許出願公開第2 113 684号 明細書(1983)は、ACAT酵素阻害活性を有する 或る種の置換尿素およびチオ尿素からなる抗アテローム 性動脈硬化症剤を開示している。また欧州出願公開第0

335 375号明細書(1989) も, ACAT酵 素阻害能力を有する或る種の置換尿素からなる抗高脂血 症及び抗アテローム性動脈硬化症剤を開示している。

[8000]

30

【発明が解決しようとする課題】本発明者等は、ACA T酵素阻害活性を有する新規な化合物の創製を目指し鋭 意研究した結果、本発明を完成した。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明の目的は頭記一般 式(I)で示される尿素誘導体又はその塩を提供するこ とである。本発明の化合物は、上記に開示の化合物と構 造を異にする新規化合物であり、後記の比較薬理実験結 果によって明白に証明されているように、技術水準の化 合物に比べて顕著に優れた薬理活性を有している。本発 明の化合物(1)は、尿素誘導体がアルキレン基を介し て又は介することなく直接に縮合炭素環に結合している ものである。

【0010】一般式(I)の定義において、「少なくと も11個以上の炭素原子よりなる縮合炭素環式基」とし ては、例えばフルオレニル基、アントラセニル基、ジヒ ドロアントラセニル基, フェナントレニル基, 6, 7, 8,9-テトラヒドロ-5H-ベンゾシクロヘプテニル 基, 2, 3-ジヒドロ-1H-ベンズ[+]-インデニ ル基, 1H-ベンズ [+] -インデニル基, ジベンゾス 冠状動脈性心臓病を含む様々な病気の原因として挙げら 50 ベラニル基, as-イングセニル基, s-インダセニル

基、アセナフチレニル基、フェナレニル基、ヘプタレニ ル基、ピフェニレニル基等である。

【0011】また、「プリッジヘッドを有していても良 いシクロアルキル基」は、炭素数3万至18個からなる 環状アルキル基であって、例えば、シクロプロピル基、 シクロプチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル 基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基、シクロノニ ル基、シクロデシル基、シクロドデシル基、シクロトリ デシル基、シクロペンタデシル基、アダマンチル基、ノ ルポルニル基等を挙げることができる。特に好ましいも 10 のは炭素数6乃至10個のシクロアルキル基である。

【0012】「ハロゲン原子、低級アルキル基、アミノ 基又はモノ若しくはジ低級アルキルアミノ基で置換され ていてもよいフェニル基」のハロゲン原子としては、塩 素原子, 弗素原子, 臭素原子, ヨウ素原子等があり, 低 級アルキル基としては、炭素数が1乃至5個の直鎖状又 は分枝状のアルキル基であって、例えば、メチル基、エ チル基、プロピル基、イソプロピル基、プチル基、イソ プチル基、sec-プチル基、tert-プチル基、ペ ンチル基(アミル基),イソベンチル基,tert-ベ 20 である。また,反応を促進させるために炭酸カリウム, ンチル基、ネオペンチル基、1-メチルプチル基、2-メチルプチル基、1、2-ジメチルプロピル基等がま た、モノ若しくはジ低級アルキルアミノ基としては、上 記の低級アルキル基の1又は2個で置換されたアミノ基 等が挙げられる。

【0013】これらのハロゲン原子、低級アルキル基、 アミノ基又はモノ若しくはジ低級アルキルアミノ基は. これらの同一又は異なるものがフェニル基に 1 個置換さ れていてもよいし、また複数個置換されていてもよい。 このような置換フェニル基の例としては、2.4.6-トリフルオロフェニル基、2、6-ジメチルフェニル 基, 2, 6-ジエチルフェニル基, 2, 4, 6-トリメ チルフェニル基、2、4、6-トリエチルフェニル基。 4-プロピルフェニル基、2、6-ジイソプロピルフェ ニル基、4-t-プチルフェニル基、4-ジメチルアミ ノフェニル基等を挙げることができる。

【0014】一般式(I)で示される化合物は塩を形成 することもでき、本発明には、化合物(I)の塩も含ま れる。そのような塩としては、塩酸、臭化水素酸、ヨウ 化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸等の鉱酸や半酸、酢酸、 シュウ酸、クエン酸、コハク酸、フマール酸、マレイン 酸、リンゴ酸、酒石酸、メタンスルホン酸、エタンスル ホン酸等の各種の有機酸との酸付加塩が挙げられる。

【0015】本発明により提供される化合物(Ⅰ)は種 々の方法により製造することができる。以下にその代表 的な製造方法を例示する。

第1製法

[0016]

【化3】

$$R^{i} - A$$
 $NH + X - COO - R^{i} + H_{i}N - R^{i}$
(II) (III) (IV)

$$\begin{array}{c}
 & \text{O} \\
 & \text{R}^{1} - A \\
 & \text{R}^{2} \\
 & \text{O}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & \text{O} \\
 & \text{I} - C - NH - R^{2} \\
 & \text{O}
\end{array}$$

【0017】 (式中, Xはハロゲン原子を, R' はフェ ニル基又は低級アルキル基を示す。以下、同様) 本発明 の化合物(I)は一般式(IV)で示されるアミノ化合 物に、一般式(III)で示される炭酸ハロゲン化合物 を反応させカルバミン酸エステルとしたのち、更に、一 般式(II)で示される化合物を反応させることによっ て得ることができる。

【0018】一般式((III)で示される炭酸ハロゲ ン化物としては、例えばクロロ炭酸イソプチル、クロロ 炭酸メチル、プロモ炭酸メチル、クロロ炭酸フェニル等 炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、 トリエチルアミン、N, N-ジメチルアニリンの如き塩 基の存在下に行なうのが有利な場合がある。

【0019】反応溶媒としては、N、N-ジメチルホル ムアミド, クロロホルム, ベンゼン, トルエン, キシレ ン、ジオキサン、エーテル、テトラヒドロフラン、ジク ロロメタン、ジクロロエタン等の不活性溶媒であればい ずれでもよい。反応温度は、一般式 (IV) で示される アミノ化合物と炭酸ハロゲン化合物(III)との反応 30 においては冷却下乃至室温下に、また、ここで得られた カルバミン酸エステルと化合物(II)の反応において は室温下乃至加温下に設定される。

第2製法

[0020] (化4) (II) (V)

【0021】本発明の化合物(I)は、一般式(II) で示されるアミノ化合物と、一般式(VI)で示される イソシアナート化合物とを反応させることにより得るこ とができる。一般式(V)で示されるイソシアナート化 合物は一般式(II)で示される化合物に対し通常等倍 50 モルが用いられる。反応はN, N-ジメチルホルムアミ

ド, ピリジン, ベンゼン, トルエン, ジオキサン, テト ラヒドロフラン, エーテル, クロロホルム, ジクロロメ タン、ジクロロエタン、n-ヘキサン等の反応に不活性 な溶媒中、室温下乃至加熱下に行われる。

第3製法

[0022]

[化5]

$$R^{1}-A \longrightarrow 0$$

$$R^{2}-A \longrightarrow C-NHR^{4}$$

$$(1)$$

【0023】本発明の化合物(I)は一般式(II)で 示されるアミノ化合物と一般式(VI)で示されるハロ ゲン化合物とを反応させることによっても得ることがで きる。反応は、一般式(II)で示されるアミノ化合物 20 チルアミン と通常等倍モルのハロゲン化合物(VI)とをN,N-ジメチルホルムアミド, ベンゼン, トルエン, ジオキサ ン, テトラヒドロフラン, エーテル, クロロホルム, ジ クロロメタン、ジクロロエタン、 n-ヘキサン等の不活 性溶媒中で反応させることにより行われる。反応温度は 原料化合物や溶媒の種類により適宜調節されるが、通 常、室温下乃至加温下に設定される。

【0024】このようにして製造された本発明化合物 (1) は遊離のままあるいはその塩として常法により造 塩あるいは脱塩し単離精製される。単離、精製は、抽 30 1 $H-NMR(\delta ppm, 重クロロホルム中)$ 出、結晶化、再結晶、各種クロマトグラフィー等の通常 の化学操作を適用して行われる。

[0025]

【実施例】以下に実施例を掲記し,本発明を更に詳細に 説明する。実施例中、「H-NMRは水素核磁気共鳴ス ベクトルを、Massは質量分析値を、IRは赤外線吸 収スペクトルを意味する。また、参考例を掲記し、実施 例で用いられる出発物質の製法を具体的に説明する。

【0026】参考例 1

N-シクロヘプチル N-(2-フルオレニル) メチル 40 Mass m/z 303 (M⁺) アミン

2-ホルミルフルオレン2. 27g(11.7m mo 1) 及びシクロヘプチルアミン1・39g(12.3m mol)を120℃に14時間加熱した。放冷後,減 圧下に留去し、残渣にエタノール (30m1) 及び水素 化ホウ素ナトリウム 0. 44g(11.7m mol) を加えて0.5時間撹拌した。水(100m1)を注 ぎ、これをクロロホルムで抽出後(80m1×2回)、 有機層を無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下に 溶媒を留去後, 残渣から希黄色固体 3. 15 g を得た。

「 H-NMR (δ p p m, 重クロロホルム中) 2. 70 (1 H, m), 3. 79 (2 H, s), 3. 8 3 (2H, s)

Mass m/z 291 (M⁺) 同様にして以下の化 合物を合成した。

【0027】参考例 2

N-シクロヘプチル N- (9-フェナントレニル) メ チルアミン

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

10 2.84 (1 H, m), 4.23 (2 H, s), 8.6 5 (2H, m)

【0028】参考例 3

ドロー5H-ベンゾシクロヘプテン-5-イル) アミン 「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

3. 95 (1H, m), 4. 92 (1H, m), 7. 1 0 (4H, m)

【0029】参考例 4

N-シクロヘプチル N- (2-フェナントレニル) メ

2-メチルフェナントレン2. 00g (10.4m m o1) をN-プロモスクシンイミド2. 05g(11. 5 m mo1) でプロム化後, これをシクロヘプチルア ミン2. 38g (21.0m mol) 及び炭酸カリウ ム2. 90g(21.0m mol)のジメチルホルム アミド20m1懸濁液に氷冷下で徐々に加えた。室温で 16時間撹拌後、濾過し、濾液を減圧下に濃縮した。残 渣をシリカゲルカラムで精製し、粘調液体2. 11gを 得た。

2. 83 (2H, m), 4. 02 (2H, s), 8. 6 8 (2 H, m)

同様にして以下の化合物を合成した。

【0030】参考例 5

N-シクロヘプチル N- (1-フェナントレニル) メ チルアミン

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

2. 83 (1H, m), 4. 20 (2H, s), 8. 6 2 (2H, m)

【0031】参考例 6

2-フルオレン酢酸シクロヘプチルアミド

2-フルオレン酢酸2.24gを50mlのジメチルホ ルムアミドに溶解し、撹拌しながら氷冷下、1-ヒドロ キシベンゾトリアゾール2.0gさらにジシクロヘキシ ルカルポジイミド3.1gを加え室温下15分間かきま ぜる。ついで氷冷下シクロヘプチルアミン1.7gを加 えた後室温下8時間撹拌する。析出した固体を濾別した 後濾液を減圧留去し,残留物をクロロホルム50m1に 50 て抽出し1N-水酸化ナトリウム水で洗浄する。ついで

1 N - 塩酸水、水で洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥 後溶媒を減圧留去する。残留物をシリカゲルカラムクロ マトグラフィーにて精製し固体の2-フルオレン酢酸シ クロヘプチルアミド2.1gを得た。

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中) 3. 61 (2H, s), 3. 90 (2H, s) 【0032】参考例 7

2-シクロヘプチルアミノエチルフルオレン

2-シクロヘプチルカルパモイルメチルフルオレン1. 9gを乾燥テトラヒドロフラン30m1に溶解し、氷冷 10 乾燥後、減圧下に濃縮した。残渣をシリカゲルカラムで 下、ボランーメチルスルフィド錯体1.8mlを滴下後 4時間加熱還流した。次いで氷冷下メタノール0.72 mlを加え室温で30分撹拌後, 再び氷冷下濃塩酸1. 8mlを加え30分加熱還流した。反応液を氷冷し、析 出する固体を濾取しエーテルで洗った。得た固体をクロ ロホルムに溶解し水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性 とし、クロロホルム層を乾燥後溶媒を減圧留去し2-シ クロヘプチルアミノエチルフルオレン1.2gを得た。

「H-NMR (δppm、重クロロホルム中)

2. 88 (4H, s), 3. 86 (2H, s)

【0033】参考例 8

N-シクロヘプチル N- (1-フルオレニル) メチル アミン

1-フルオレンカルボン酸シクロヘプチルアミド1.0 0g(3.28m mol) にポラン・THF錯体1M THF溶液13ml (13m mol) を加え, 60℃ に7. 5時間加熱した。メタノール(0. 4m1)及び 濃塩酸 (3 m 1) を加えて 0. 5 時間 6 0 ℃に加熱後、 室温で1 N水酸化ナトリウム水溶液 (50m1) を加え た。これをクロロホルムで抽出 (80m1×2回)後, 有機層を乾燥、濃縮した。残渣にエーテル (30ml) 及び4N塩酸酢酸エチル溶液(2m1)を加えて、析出 した白色固体を濾取した。これをクロロホルム(80m 1) に溶解後、1 N水酸化ナトリウム水溶液で洗った (80ml×1回)。有機層を乾燥後、濃縮することに より、希黄色固体 0.90gを得た。

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

2. 71 (1H, m), 3. 84 (2H, s), 3. 8 7 (2H, s)

Mass m/z 291 (M⁺)

同様にして以下の化合物を合成した。

【0034】参考例 9

N-シクロヘプチル N- (4-フルオレニル) メチル

'-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

2. 86 (1 H, m), 3. 90 (2 H, s), 4. 2 0(2H, s)

【0035】参考例 10

N-シクロヘプチル N- (2-ピフェニレニル) メチ ルアミン

2-ピフェニレンカルボン酸1.00g(5.10m mo1) および少量のDMFを塩化チオニル (10m 1) 中80℃に0. 5時間加熱した。放冷後減圧下に留 去し、得られた残渣に塩化メチレン(30ml)、次い で氷冷下にシクロヘプチルアミン0.86g(7.6m) mo1) とトリエチルアミン0. 77g (7.6m

mo1) の塩化メチレン(20m1) 溶液を徐々に加え た。室温で1時間撹拌後、クロロホルム(50ml)を 加え、水洗 (50m1) し、無水硫酸マグネシウム上で

精製し、白色固体としてアミド体1.39gを得た。

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中) 1. 58 (10H, s), 4. 10 (1H, m)

Mass m/z 291 (M⁺)

上記のアミド体2.85gをポランテトラヒドロフラン 錯体の1MTHF溶液 (37m1) 中, 65℃に8時間 加熱した。メタノール (1 m 1) および濃塩酸 (5 m 1)を加えて65℃に1時間加熱後,1N水酸化ナトリ ウム水溶液(100ml)を加えた。これをクロロホル 20 ムで抽出(160m1×2)し, 無水硫酸マグネシウム 上で乾燥後、減圧下に濃縮した。残渣をシリカゲルカラ ムで精製し、アミン体1、19gを得た。

' H-NMR (δ p pm, 重クロロホルム中)

2. 88 (1H, m), 3. 70 (2H, s)

【0036】参考例 11

N-(5, 6, 7, 8-テトラヒドロナフチル-1-イ ル) -O-フェニルカルパメート N-(5, 6, 7, 1)8-テトラヒドロナフチル-1-イル) アミン7.36 g (50m mo1) およびトリエチルアミン6.07 30 g (60m mol) のトルエン (100ml) 溶液 に、 氷冷下塩化ギ酸フェニル7. 83g (50m mo 1) のトルエン (20m1) 溶液を徐々に加えた。室温 で1時間撹拌後、酢酸エチル(100ml)を加え、こ れを水洗(100m1)後、無水硫酸マグネシウム上で 乾燥し、減圧下に濃縮した。残渣をヘキサンで洗い、白 色固体を適取することにより、カルパメート体8.08 gを得た。

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

1. 90 (4H, m), 2. 70 (4H, m), 7. 6 40 4 (1 H, d)

Mass m/z 267 (M⁺)

【0037】参考例 12

N - シクロヘプチル N - [1 - (2 - フルオレニル)]エチル] アミン

2-アセチルフルオレン4. 17g(20m mol) とシクロヘプチルアミン2. 38g(21m mol) を130℃に14時間加熱した。減圧下に留去して得ら れた残渣に、エタノール(20m1)、水素化ホウ素ナ トリウム 0. 76g (20m mol) を加えて, 室温 50 で1晩撹拌した。水(100ml)を加えた後,クロロ

ホルムでこれを抽出(80m1×2)した。有機層を無 水硫酸マグネシウム上で乾燥後濃縮し,残渣をシリカゲ ルカラムで精製することにより、アミン体1.58gを 得た。

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中) 2. 52 (1H, m), 3. 76 (2H, s) 同様にして以下の化合物を合成した。

[0038]参考例 13

N- (エキソー2-ノルボルニル) N- (9-フェナ ントレニル) メチルアミン ' H-NMR (δpp 10 白色固体940mgを得た。 m. 重クロロホルム中)

2. 28 (2H, m), 2. 77 (1H, m), 4. 2 0 (2 H, m)

Mass m/z 301 (M^+)

【0039】実施例 1

1-シクロヘプチル-1-[(2-フルオレニル)メチ*

C:82.47% 測定値

理論値 C:82.26%

以下、同様にして次の化合物を得た。

【0040】 実施例 2

1-シクロヘプチルー1-(6, 7, 8, 9-テトラヒ ドロー5H-ベンゾシクロヘプテン-5-イル)-3-(2, 4, 6-トリフルオロフェニル) ウレア

IR (cm-1, KBr 錠) 1640, 1520, 1 450, 1120

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

4. 43 (1H, m), 4. 70 (1H, m), 6. 6 7 (2H, m)

> 測定値 C:73.07%

F:11.97%

理論値 C:73.09%

F:11.96%

【0042】 実施例 4

1-シクロヘプチル-1-(9-フルオレニル)-3-(2, 4, 6-トリフルオロフェニル) ウレア

IR (cm-1, KBr 錠) 1650, 1520, 1 460, 1120

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

4. 62 (1H, m), 4. 77 (1H, m), 6. 4 2 (2 H. m)

Mass (FAB) m/z 451 (M⁺ +1) [0043] 実施例 5

1ーシクロヘプチルー1ー [(2ーフルオレニル)メチ ル] -3-(2,4,6-トリフルオロフェニル)ウレ ア

IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1640, 1520, 1 450, 1120

'H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

3. 85 (2H, s), 4. 35 (1H, m),

4. 55 (2H, s), 6. 54 (2H, m)

*ル] -3-(2, 4, 6-トリメチルフェニル) ウレア

参考例1のN-シクロヘプチル N-(2-フルオレニ ル) メチルアミン980mg (3.36m mol)及 びN-(2, 4, 6-トリメチルフェニル)-O-フェ ニルカルパメート820mg (3.2m mo1)をト ルエン (10m1) 中15時間加熱還流した。反応混合 物をトルエン(50m1)で希釈後、これを1N水酸化

10

ナトリウム水溶液で洗った (50m1×2回)。有機層 を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。残渣から

融 点 124~126℃

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

1. 96 (6H, s), 3. 89 (2H, s),

4. 58 (2H, s), 6. 76 (2H, s)

元素分析値(C3 I H3 6 N2 Oとして)

H:8.08% N:6.16%

H: 8. 02% N: 6. 19%

20 【0041】 実施例 3

1-シクロヘプチル-1-[(9-アントラセニル)メ **チル**] -3-(2, 4, 6-トリフルオロフェニル)ウ レア

融点 175~177℃

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

3. 21 (1H, m), 5. 67 (2H, s), 8. 4 8 (1H, s)

元素分析値(C2 g H2 7 N2 OF 3 として)

H: 5. 81% N: 5. 83%

H: 5. 71% N: 5. 88%

Mass $(FAB) m/z 465 (M^+ + 1)$

【0044】 実施例 6

1-シクロヘプチル-1-[(9-フェナントレニル) メチル] - 3 - (2, 4, 6 - トリフルオロフェニル) ウレア

IR (cm-1, KBr 錠) 1640, 1520, 1 450, 1120

40 'H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

4. 50 (1H, m), 4. 85 (2H, d),

6. 51 (2H, m), 8. 60 (2H, m)

Mass (FAB) m/z 477 ($M^+ + 1$)

【0045】 実施例 7

1-シクロヘプチル-1-[(9-フェナントレニル) メチル] -3- (4-プロピルフェニル) ウレア

IR (cm-1, KBr 錠) 1650, 1520, 1 250, 750

¹ H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

50 0.83 (3H, t), 2.42 (2H, t),

4. 48 (1H, m), 4. 88 (2H, s) Mass (FAB) m/z 465 (M⁺ +1) 【0046】実施例 8 1-シクロヘプチル-1-[(2-フルオレニル)メチ $[\mu]$ -3-(4-t-プチルフェニル) ウレアIR (cm⁻¹, KBr 錠) 1660, 1540, 1 450, 1330 「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中) 1. 23 (9H, s), 3. 90 (2H, s), 4. 5 4 (2H, s) Mass (FAB) m/z 467 (M^++1) 【0047】 実施例 9 1-シクロヘプチル-1-[(2-フルオレニル)メチ ル] -3-(2,6-ジメチルフェニル)ウレア IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1650, 1510, 1 470, 760 測定値 C:82.51%

理論値

【0049】実施例 11

1-シクロヘプチル-1-[(2-フルオレニル)メチ 20 1.09(6H, t), 2.50(4H, q), ル] -3-(2,6-ジエチルフェニル)ウレア 融 点 134~135℃

> 測定値 理論値

【0050】実施例 12

1-シクロヘプチル-1-[(2-フルオレニル)メチ ル] -3-(2,6-ジイソプロピルフェニル)ウレア IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1650, 1500, 1 470, 1240 ¹ H-NMR (δ p pm, 重クロロホルム中)

2. 98 (2H, m), 4. 00 (2H, s), 4. 7 0 (2H, s)

Mass (FAB) m/z 495 (M+1)【0051】 実施例 13

1-シクロヘプチル-1-[(2-フェナントレニル)

メチル] -3-(2, 4, 6-トリフルオロフェニル) ウレア

IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1640, 1520, 1 120, 750

'H-NMR (δppm, 重クロロホルム中) 4. 43 (1 H, m), 4. 74 (2 H, s), 6. 5 8 (2H, m)

Mass (FAB) m/z 477 (M⁺ +1) 【0052】実施例 14

> C:82.54% 測定値 理論値 C:82.72%

[0054] 実施例 16

1-シクロヘプチルー1-[(1-フェナントレニル) メチル] -3-(2,4,6-トリフルオロフェニル) ウレア

12

* ¹ H-NMR (δ p p m, 重クロロホルム中) 2. 00 (6H, s), 3. 90 (2H, s), 4. 60 (2H, s), 6. 95 (3H, s) 元素分析値(C30H34N2Oとして) 測定値 C: 82. 18% H: 7. 94% N: 6. 22 %理論値 C:82.15% H:7.81% N: 6. 39%

【0048】実施例 10

1-シクロヘプチル-1-[(9-フェナントレニル) 10 メチル] -3-(2, 4, 6-トリメチルフェニル) ウ レア

融 点 108~110℃

' H-NMR (δppm, 重クロロホルム中) 2. 06 (6H, s), 4. 60 (1H, m), 5. 00 (2H, s), 6. 76 (2H, s) 元素分析値 (C_{3 2 H_{3 6} N₂ Oとして)}

H: 8. 02% N: 5. 93%

C: 82. 72% H: 7. 81% N: 6. 03%

※ H-NMR (δ p pm、重クロロホルム中)

4. 00 (2H, s), 4. 69 (2H, s)

元素分析値(Cs 2 Hs 8 N2 Oとして)

C: 82. 35% H: 8. 21% N: 5. 90% C:82.36% H:8.21% N:6.00%

> ★1-シクロヘプチル-1-[(2-フェナントレニル) メチル] -3-(2,4,6-トリメチルフェニル)ウ レア

融 点 120~122℃

IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1630, 1510, 1 *30* 260, 810

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中) 1. 94 (6H, s), 4. 70 (2H, s), 6. 7 2 (2H, s)

Mass (FAB) m/z 465 (M⁺ +1)

【0053】 実施例 15

1-シクロヘプチル-1-[(1-フェナントレニル) メチル] -3-(2,4,6-トリメチルフェニル)ウ レア

融点 163~165℃

2. 06 (6 H, s), 5. 05 (2 H, s), 6. 7 7 (2H, s)

元素分析値(C₃ 2 H₃ 6 N₂ Oとして)

H: 7. 97% N: 5. 86%

H: 7. 81% N: 6. 03% IR (cm-1, KBr 錠) 1650, 1520, 1 120, 750

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

50 4.44 (1 H, m), 5.05 (2 H, s), 6.6

2 (2H, m)

Mass (FAB) m/z 477 (M++1) [0055] 実施例 17

1-シクロヘプチル-1-[(1-フルオレニル) メチル]-3-(2, 4, 6-トリメチルフェニル) ウレア *

測定値 C:82.01%

理論値 C:82.26%

【0056】 実施例 18

1-シクロヘプチル-1-[(4-フルオレニル) メチ 2. 0 4 (6 I ル] -3-(2, 4, 6-トリメチルフェニル) ウレア 10 7 (2 H, s)

融 点 133~136℃

測定値 C:82.02%

理論値 C:82.26%

【0057】 実施例 19

 $1-シクロヘプチル-1-[(2-フルオレニル) エチル] -3-(2, 4, 6-トリメチルフェニル) ウレア IR <math>(cm^{-1}, KBr)$ 錠) 2936, 1632, 1494

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

- 2. 12 (6H, s), 2. 22 (3H, s),
- 3. 00 (2H, t), 3. 52 (2H, t),
- 3.84 (2H, s)

Mass (FAB) m/z 467 (M++1) 【0058】 実施例 20

1-シクロヘプチル-1-[(2-フルオレニル) エチル] -3-(2, 4, 6-トリフルオロフェニル) ウレア

IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1638, 1522, 1 452, 1120, 1044

¹ H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

3. 00 (2H, t), 3. 52 (2H, t), 3. 8 4 (2H, s)

Mass (FAB) m/z 479 (M++1) [0059] 実施例 21

N-シクロヘプチルー (6, 7, 8, 9-テトラヒドロ エチ -5H-ペンゾシクロヘプテニル) アミン 0. 8 0 g 40 レア (3. 1 m mo 1) と4-(N, N-ジメチルアミ IR

ノ)フェニルイソシアナート0.50g(3.1mm) m o l) をジクロロメタン(10ml)中,室温で18時間撹拌した。反応混合物をシリカゲルカラムで精製して得られたアミン体をエーテル中塩酸で処理することによ

IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1660, 1520, 1 320

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

り、上記の塩酸塩0.72gを得た。

3. 13 (6H, s), 4. 40 (1H, m),

*融 点 183~184℃

「H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

2. 00 (6H, s), 3. 83 (2H, s), 4. 5 8 (2H, s)

14

元素分析値 (C3 1 H3 6 N2 Oとして)

H: 8. 06% N: 6. 25%

H: 8. 02% N: 6. 19%

※ H-NMR (δ p pm, 重クロロホルム中)

2. 04 (6H, s), 3. 95 (2H, s), 4. 9

元素分析値(Cs I Hs 6 N2 Oとして)

H: 8. 14% N: 5. 94%

H: 8. 02% N: 6. 19%

7. 2-7. 5 (8 H, m)

Mass (FAB) m/z 421 (M⁺ +1)

[0060] 実施例 22

1-シクロヘプチルー1-[(2-ピフェニレニル) メ チル]-3-(2,4,6-トリメチルフェニル) ウレア

Nーシクロヘプチル Nー(2ーピフェニレニル)メチルアミン1.10g(3.96m mol)およびNー(2,4,6ートリメチルフェニル)ー〇ーフェニルカルバメート0.77g(3.00m mol)をトルエン(10ml)中24時間加熱環流した。トルエン(50ml)を加え、これを1N水酸化ナトリウム水溶液(50ml×2)で洗った。無水硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧下に濃縮し、残渣をシリカゲルカラムで精製することにより、ウレア体0.83gを得た。

融 点 123~124℃

30 IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1630, 1510, 7 40

¹ H-NMR (δppm, 重クロロホルム中)

2. 05 (6H, s), 2. 20 (3H, s), 4. 2 4 (2H, s)

Mass (FAB) m/z 439 (M⁺ +1) 同様にして以下の化合物を合成した。

【0061】実施例 23

1 - シクロヘプチル - 1 - [1 - (2 - フルオレニル) エチル] - 3 - (2, 4, 6 - トリメチルフェニル) ウ

IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1650, 1500, 1 240, 740

¹ H-NMR (δ p pm, 重クロロホルム中)

2. 03 (6H, s), 3. 88 (2H, s)

Mass (FAB) m/z 467 ($M^+ + 1$)

【0062】 実施例 24

1 - (エキソー2 - ノルボルニル) - 1 - [(9 - フェナントレニル) メチル] - 3 - [1 - (5, 6, 7, 8 - テトラヒドロナフチル)] ウレア

50 IR (cm⁻¹, KBr 錠) 1650, 1530, 1

230,750

¹ H-NMR (δρρm, 重クロロホルム中)
2.60 (2H, m), 5.14 (2H, s)
Mass (FAB) m/z 475 (M⁺ +1)

*以下表1~7に,上記参考例及び実施例で得られた化合物の化学構造式を示す。

16

[0063]

* 【表1】

多考例 番 号	化 学 構 途 式
1	NH H
2	H
3	H NH
4	H
5	H
8	CONH—H

【表2】

[0064]

17 18 参考例 番 号 化 式 H 7 H 8 9 10 н HNCO. 11 ÇH. 12 13

[83]

19

更 边 例 智 号	化 学 篠 逸 式
1.	O CH, H CH,
2	H O P P
3	H F F
4	H N F
5	O P N N P

[0066] [表4]

实施例 番 号	化 学 構 造 式
6	O F H F
7	N CH.CH.CH.
8	N N C (CH.).
9	O CH. N N CH.
10	O CH ₆ N CH ₆ CH ₆

【表5】

[0067]

[0068]

24

要納 (化 学 標 差 式

O C.H.

H C.H.

O CH(CH.)

H CH(CH.)

H P

【表6】

-365-

25

[0069] [表7]

[0070]

【発明の効果】本発明化合物(I)又はその塩は、ACAT酵素を阻害することにより血管内においては、動脈壁平滑筋細胞へのコレステロールエステルの蓄積を抑制する。また、コレステロールの腸管からの吸収を抑制し、肝臓内におけるコレステロールの異化排泄を促進することにより血中コレステロールの低下のみならず、動脈壁におけるコレステロールエステルの蓄積及び貯蔵を減少させ、アテローム性動脈硬化病変の形成又は発展を抑制する。このような作用は既存の脂質低下剤には見られない。また、本発明化合物(I)又はその塩は、動物実験によれば、優れた血液中総コレステロール並びに低比重リポ蛋白(LDL)の低下作用を有しており、脂質低下作用と同時に動脈硬化症の関連する酵疾患、例えば、脳梗塞、一過性虚血発作、狭心症、末梢性血栓および閉塞等の予防、治療に有用である。

【0071】本発明化合物の効果は、次のようにして確認されたものである。

i) ACAT酵素阻害活性

実験例 ウサギ肝ミクロソームのアシルーCoA;コレステロールアシルトランスフェラーゼ(ACAT)活性に対する阻害作用

家兎肝ミクロソームをHeider¹)の方法に従って 調整し、酵素画分とする。0.154Mリン酸緩衝液 (pH7.4),2mMジチオスレイトール36μM牛 血清アルブミン,10-100μgミクロソーム画分 に、Suckling²)の方法に従って調整したリポ 40ソームを20% v/vとなるように加える。これに各濃 度検体化合物のジメチルスルフォキシド溶液を2% v/ vで加え、37℃、5分間加温する。次いで1-14C ーオレオイルCoAを含む、36μMオレオイルCoA を加え、37℃、10分間加温した後、クロロホルム/ メタノール(=2/1)添加して反応を停止する。撹拌 後クロロホルム層に抽出されるコレステロールオリエイトを薄層クロマトグラフィーにて分離後、放射活性を測 定しACAT活性とした。得られた結果を表8に示す。

[0072]

50 【表8】

化合物	ACAT 游常阻容活性值(IC。;单位M)
本発明実施例 1	7.3 × 10 ⁻¹
本発明実施例10	6.1 × 10 ⁻⁴

[0073] 1) J. G. Heider et. a 4. 1127 - 34 (1983)

2) K. E. Suckling et. al. FE BS Letters. Vol. 151, No. 1 1 $11 \sim 116$, (1983)

【0074】ii) 脂質低下作用:生後5週令のスプラ グ ドウリー (Sprague-Dewley) の雄性 ラットにコレステロール1.5%と胆汁酸0.5%含有 食餌を7日間与え、最後の5日間、メチルセルロース 0. 5%水溶液に懸濁させた本発明化合物(I)を1日 1回経口ゾンデによって投与し、最終投与2時間後にエ 20 【0075】 ーテル麻酔下採血し、血清の総コレステロール及びHD*

*L-コレステロールの量を測定した。コレステロールの 1. J. of Lipid Res. Vol. 2 10 測定は、シーデル、J等; ジャーナルオブ クリニカル ケミストリー アンド クリニカル バイオケミスト リー第19巻 838頁 1981年 (Siedel, J., et al; Clin. Chem. Clin. B iochem. 19 838 (1981)) に記載さ れている方法で、またHDL-コレステロールの測定は リピッド第11巻628頁1976年 (Ishikaw a, T. T., et al., Lipids 11 62 8 (1976))に記載されている方法で行なった。 得られた結果を表9に示す。

30

【表9】

化 合 物	血液中の総コレステロール低下作用 (BD _m :単位 mg/kg)
本発明実施例1	3.8
本発明実施例10	1.7
GB-A-2 113 684 実施例 2 1 2	249
EP-A-0 335 375 实施例 1	614

【0076】本発明化合物(I)又はその塩を主成分と して含有する薬剤組成分は、当分野において通常用いら れている製剤用担体、賦形剤等を用いて、通常使用され ている方法によって調整することができる。投与は錠 剤、丸剤、カプセル剤、顆粒剤、散剤、液剤等による経 口投与、あるいは静注、筋注等の注射剤、坐剤等による

非経口投与のいずれの形態であってもよい。投与量は症 状、投与対象の年令、性別等を考慮して個々の場合に応 じて適宜決定されるが, 通常経口投与の場合成人1日当 たり50~500mg程度であり、これを1回で、ある いは2~4回に分けて投与する。

【手統補正書】

【提出日】平成3年6月11日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項5

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項5】 1-シクロヘプチル-1-(2-フルオ レニルメチル) -3-(2,4,6-トリメチルフェニ ル) ウレア又はその塩 あるいは1-シクロヘプチルー 1- (9-フェナントレニルメチル) -3- (2, 4, 6-トリメチルフェニル) ウレア又はその塩。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0064

【補正方法】変更

【補正内容】

(17) [0064] 【表2】 参考例 者 号 化 淮 式 * 襟 H 7 8 9

10 11 CH, 12

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 5

識別記号

13

庁内整理番号

技術表示箇所

C 0 7 C 275/40

6917-4H

// C12N 9/99

(72)発明者 飯泉 祐一

茨城県つくば市春日2-35-2 エトワー

ル春日406号

FΙ

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:			
☐ BLACK BORDERS			
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES			
☐ FADED TEXT OR DRAWING			
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING			
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES			
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS			
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS			
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT			
REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY			

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

□ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.